# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/002367

International filing date: 09 February 2005 (09.02.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2005-016988

Filing date: 25 January 2005 (25.01.2005)

Date of receipt at the International Bureau: 31 March 2005 (31.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)





# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日

2005年 1月25日

Date of Application:

特願2005-016988

出 願 番 号 Application Number:

願

人

[JP2005-016988]

[ST. 10/C]:

Applicant(s):

出

三菱化学株式会社



2005年 3月18日

1)1

17



ページ: 1/E

【書類》

【書類名】 特許願 【整理番号】 A41953J

【提出日】平成17年 1月25日【あて先】特許庁長官 殿【国際特許分類】A61K 7/075

【発明者】

【住所又は居所】 三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株式会社内

【氏名】 與田 祥也

【発明者】

【住所又は居所】 三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株式会社内

【氏名】 樋渡 智章

【発明者】

· T- 【住所又は居所】 三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学科学技術研究センター内

【氏名】 與田 裕子

【特許出願人】

【識別番号】 000005968

【氏名又は名称】 三菱化学株式会社

【代理人】

【識別番号】 110000109

【氏名又は名称】 特許業務法人特許事務所サイクス

【代表者】今村 正純【電話番号】03-3538-5680【連絡先】担当は釜田淳爾

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2004-32203 【出願日】 平成16年2月9日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 170347 【納付金額】 16,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1 【包括委任状番号】 0218058



#### 【書類名】特許請求の範囲

#### 【請求項1】

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系 単量体(B)とを含む単量体混合物の共重合体に相当する構造を有する水溶性樹脂。

#### 【請求項2】

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体 (A) が、式 (1) で表されるものである 請求項1に記載の水溶性樹脂。

【化1】

# $CH_2 = C(R^1) - CO - NR^2 - (CH_2)_a - OH$ (1)

(式中、 $R^1$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^2$ は水素原子または炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル基若しくはヒドロキシアルキル基を表す。aは $1\sim 4$ の整数を表す。)

#### 【請求項3】

式(1)におけるaが2である、請求項2に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項4】

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)がヒドロキシエチルアクリルアミドまたはヒドロキシエチルメタクリルアミドである請求項1乃至3のいずれかに記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項5】

カチオン性基を有するビニル系単量体 (B) が、式 (2) で表されるものである請求項 1 乃至 4 のいずれか 1 項に記載の水溶性樹脂。

【化2】

# $CH_2 = C(R^3) - CO(O)_b - (NH)_{1-b} - (CH_2)_c - N^+R^4R^5R^6 \cdot X^-$ (2)

(式中、 $R^3$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^4$ 及び $R^5$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表し、 $R^6$ は水素原子、炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基若しくはアリール基若しくはアラルキル基または $CH_2-CH(OH)-CH_2-N^+R^7R^8R^9\cdot Y^-$ を表し、 $R^7\sim R^9$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表す。 $X^-$ 及び $Y^-$ は、それぞれ独立して陰イオンを表す。B10または A2を表す。A3の整数を表す。)

#### 【請求項6】

カチオン性基を有するビニル系単量体(B)がメタクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロリド、アクロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドおよびメタクリロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドからなる群の少なくとも一種である、請求項1乃至5のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項7】

前記水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)とを含む単量体混合物は、 $20\sim90$ 重量%の水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、 $10\sim80$ 重量%のカチオン性基を有するビニル系単量体(B)を含む、請求項1乃至6のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項8】

重量平均分子量が5,000~5,000,000である請求項1乃至7のいずれか1項 に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項9】

前記水溶性樹脂は、5重量%以上の濃度の水溶液を形成できることを特徴とする請求項1



乃至8のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項10】

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)がヒドロキシエチルアクリルアミドであり、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)がメタクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロリド、アクロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドおよびメタクリロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドからなる群の少なくとも一種である、請求項1乃至9のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

#### 【請求項11】

請求項1乃至10のいずれか1項に記載の水溶性樹脂を含有する毛髪化粧料。

#### 【請求項12】

更にアニオン界面活性剤を含有する請求項11に記載の毛髪化粧料。

#### 【請求項13】

前記水溶性樹脂 0.05~5重量%及びアニオン界面活性剤 5~40重量%を含有する水溶液である請求項 12に記載の毛髪化粧料。

#### 【請求項14】

請求項1乃至10のいずれか1項に記載の水溶性樹脂からなるシリコンオイル吸着助剤。



#### 【書類名】明細書

【発明の名称】水溶性樹脂及びこれを含有する毛髪化粧料、ならびにシリコンオイル吸着 助剤

#### 【技術分野】

#### [0001]

本発明は水溶性樹脂に関するものであり、特にアニオン界面活性剤を含有する毛髪化粧料等に用いたときに、この毛髪化粧料で処理された毛髪に、濯ぎの際の良好な指通り性、及び乾燥後のなめらかさ、サラサラ感等のコンディショニング効果を与える水溶性樹脂に関するものである。

#### 【背景技術】

#### [0002]

シャンプー、リンス、トリートメント剤、セット剤などの毛髪化粧料には、洗髪時の濯ぎの際の指通り性、洗浄後の毛髪の櫛通り性や柔軟性その他の感触性を改良するために、コンディショニング剤が配合されている。例えばシャンプーにはコンディショニング剤として、カチオン化ヒドロキシセルロース、カチオン化グアーガム、ジメチルジアリルアンモニウムクロライド・アクリルアミド共重合体等を配合することが知られている。

#### [0003]

しかしながら、カチオン化ヒドロキシセルロース等を配合したシャンプーは、濯ぎの際の指通り性は良いものの、乾燥後の毛髪がごわついたかたい感触となる場合がある。そのため、これを改良するためにオイルの添加や併用する界面活性剤などが検討されている。なかでも、シリコン油を添加することにより乾燥後の感触は大きく変化することが知られている(例えば、特許文献1参照)。

#### [0004]

また、コンディショニング剤は毛髪に吸着することが必須であるため、適度な吸着性をもちつつ、濯ぎ時に洗い流されることなくコンディショニング効果を持続し、べたつき感、ぬるつき感を改良したコンディショニング剤としてアミノ酸変性カチオン化ポリマーが提案されている(例えば、特許文献2参照)。

#### [0005]

【特許文献1】特開2003-212733号公報

【特許文献2】特開2003-34704号公報

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

#### [0006]

しかしながら、本発明者等の検討によると更に高いコンディショニング効果を求められる場合があった。また、毛髪化粧料にシリコン油を添加する場合も、毛髪に充分な量のシリコン油を付着させるためには、カチオン化ヒドロキシエチルセルロース等を多く添加する必要があるため、同時にゴワツキ感も与えてしまう場合があった。また、脱色、染毛等で傷んだ毛髪(以下「ダメージ毛」と記す場合がある)の場合、シリコン油の吸着量が少なくなる場合があり、十分なコンディショニング効果が得られなかった。

本発明は、上記課題を解決することを目的としたものであって、例えば、アニオン界面活性剤を含有する毛髪化粧料等に用いたときに、コンディショニング効果を与える水溶性樹脂を提供することを目的とする。

#### 【課題を解決するための手段】

#### [0007]

本発明者等は上記課題に鑑み、鋭意検討した結果、水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体と、カチオン性基を有するビニル系単量体の共重合体に相当する構造を有する水溶性樹脂を含有する毛髪化粧料が、良好なコンディショニング効果を示し、またシリコン油を併用した場合シリコン油の吸着量が上がることを見出し、本発明を完成させた。

即ち、本発明の要旨は、水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)とを含む単量体混合物の重合物に相当する構造を



有する水溶性樹脂に存する。

#### [0008]

さらに本発明のもう一つの要旨は、上記水溶性樹脂と、アニオン界面活性剤及び水を含む毛髪化粧料に存する。

#### [0009]

本発明は、具体的には、以下の手段により達成された。

- (1) 水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)とを含む単量体混合物の共重合体に相当する構造を有する水溶性樹脂
- 。 (2)水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)が、式(1)で表されるもの である(1)に記載の水溶性樹脂。

【化1】

## $CH_2 = C(R^1) - CO - NR^2 - (CH_2)_a - OH$ (1)

(式中、 $R^1$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^2$ は水素原子または炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル基若しくはヒドロキシアルキル基を表す。aは $1\sim 4$ の整数を表す。)

- (3)式(1)におけるaが2である、(2)に記載の水溶性樹脂。
- (4) 水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A) がヒドロキシエチルアクリルアミドまたはヒドロキシエチルメタクリルアミドである(1) 乃至(3) のいずれかに記載の水溶性樹脂。
- (5) カチオン性基を有するビニル系単量体(B)が、式(2)で表されるものである(1)乃至(4)のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

【化2】

# $CH_2 = C(R^3) - CO(O)_b - (NH)_{1-b} - (CH_2)_c - N^+R^4R^5R^6 \cdot X^-$ (2)

(式中、 $R^3$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^4$ 及び $R^5$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表し、 $R^6$ は水素原子、炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基若しくはアリール基若しくはアラルキル基または $CH_2-CH(OH)-CH_2-N^+R^7R^8R^9\cdot Y^-$ を表し、 $R^7\sim R^9$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表す。 $X^-$ 及び $Y^-$ は、それぞれ独立して陰イオンを表す。B10または A2を表す。A3の整数を表す。)

- (6) カチオン性基を有するビニル系単量体(B) がメタクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロリド、アクロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドおよびメタクリロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドからなる群の少なくとも一種である、(1) 乃至(5) のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。
- (7)前記水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)とを含む単量体混合物は、 $20\sim90$ 重量%の水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、 $10\sim80$ 重量%のカチオン性基を有するビニル系単量体(B)を含む、(1)乃至(6)のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。
- (8) 重量平均分子量が5,000~5,000,000である(1)乃至(7)のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。
- (9) 前記水溶性樹脂は、5重量%以上の濃度の水溶液を形成できることを特徴とする(1) 乃至(8) のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。
- (10) 水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A) がヒドロキシエチルアクリルアミドであり、カチオン性基を有するビニル系単量体(B) がメタクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロリド、アクロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウム



クロリドおよびメタクリロイルアミノプロピルトリメチルアンモニウムクロリドからなる 群の少なくとも一種である、(1)乃至(9)のいずれか1項に記載の水溶性樹脂。

- (11) (1) 乃至(10) のいずれか1項に記載の水溶性樹脂を含有する毛髪化粧料。
- (12) 更にアニオン界面活性剤を含有する(11) に記載の毛髪化粧料。
- (13) 前記水溶性樹脂 0. 05~5重量%及びアニオン界面活性剤 5~40重量%を含有する水溶液である(12) に記載の毛髪化粧料。
- (14) (1) 乃至 (10) のいずれか 1 項に記載の水溶性樹脂からなるシリコンオイル 吸着助剤。

#### 【発明の効果】

#### [0010]

本発明の水溶性樹脂は、泡立ち、すすぎ時のなめらかさ、乾燥後のサラサラ感、乾燥後の柔軟性およびシリコン油吸着量にも優れている。そのため、毛髪化粧料に使用したときのコンディショニング効果等に優れている。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

#### [0011]

以下において、本発明の内容について詳細に説明する。尚、本願明細書において「~」とはその前後に記載される数値を下限値及び上限値として含む意味で使用される。また、本発明の濃度は特に述べない限り、25  $\mathbb{C}$  におけるものを示している。

#### [0012]

本発明に係る水溶性樹脂は、水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体 (A) と、カチオン性基を有するビニル系単量体 (B) とを含む単量体混合物の共重合体に相当する構造を有する。水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体 (A) としては、式 (1) で表されるヒドロキシアルキル (メタ) アクリルアミド系 (ここで「(メタ) アクリルは、アクリル及びメタクリルを表す) の単量体を用いるのが好ましい。

#### [0013]

【化3】

# $CH_2 = C(R^1) - CO - NR^2 - (CH_2)_a - OH$ (1)

#### [0014]

(式中、 $R^1$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^2$ は水素原子または炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル基若しくはヒドロキシアルキル基を表す。 a は  $1\sim 4$  の整数を表す。)

ここで、 $R^1$ は水素原子が好ましい。 $R^2$ は水素原子またはメチル基が好ましく、水素原子がより好ましい。 $R^2$ は水素原子またはメチル基が好ましく、水素原子がより好ましい。

式(1)で表される水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)としては、N-Eといる。 ーヒドロキシエチル(メタ)アクリルアミド、N-Eといる。 アミド、N, N-Eといる。 アクリルアミド等のN-Eといる。なかでも単量体の水への溶解性、及び得られた重合体の水への溶解性が高いことからN-Eといる。 好ましい。

#### [0015]

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)に相当する構造単位は、共重合体中に $20\sim90$ 重量%含有することが好ましい。更に好ましくは $30\sim80$ 重量%、特に好ましくは $40\sim70$ 重量%である。水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)に相当する構成単位は、アミド結合部分に由来する水素結合の作用により、毛髪に吸着する効果が増大すると考えられる。

#### [0016]

また、毛髪化粧料にアニオン界面活性剤を併用する場合、該アニオン界面活性剤と本発明の水溶性樹脂との複合体が形成され、洗髪や濯ぎの際にこの複合体が析出し、毛髪に付着すると考えられるが、本発明の水溶性樹脂では、共重合体中のカチオン性基を有するビ



ニル系単量体(B)に相当する構造単位と、併用されているアニオン界面活性剤とがコンプレックスを形成した後も、水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)に相当する構成単位の有する親水性により共重合体の水溶性が保たれる。

#### [0017]

水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体 (A) に相当する構成単位を共重合体中の20重量%以上とすることにより、毛髪等への吸着力をより効果的に保つことができ、さらに、乾燥後のなめらかさ、サラサラ感がより向上する。また、90重量%以下とすることにより、カチオン性基を有するビニル系単量体 (B) に相当する構成単位の含量がより十分に保たれ、アニオン界面活性剤とより十分なコンプレックスを形成でき、毛髪への吸着量が向上し、濯ぎ時のなめらかさ等により効果的である。

#### [0018]

カチオン性基を有するビニル系単量体(B)としては、N, N-ジメチル-N, N-ジアリルアンモニウムクロライド等のジアリル系 4 級アンモニウム塩や、N-メタクリロイルオキシエチル-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライド等の(メタ)アクリルエステル系 4 級アンモニウム塩や、N-メタクリロイルアミノプロピル-N, N, N-トリメチルアンモニウム塩や、N-メタクリロイルアミノプロピル-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライド等の(メタ)アクリルアミド系 4 級アンモニウム塩、L-アルギニンとグリシジルメタクリレートの反応物等のアミノ酸系のカチオン種などが例示でき、この中でも、(メタ)アクリル系 4 級アンモニウム塩単量体がより好ましい。特に式(2)で表される(メタ)アクリル系 4 級アンモニウム塩単量体が、好ましい。

【0019】 【化4】

## $CH_2 = C(R^3) - CO(O)_b - (NH)_{1-b} - (CH_2)_c - N^+ R^4 R^5 R^6 \cdot X^-$ (2)

#### [0020]

(式中、 $R^3$ は水素原子またはメチル基を表し、 $R^4$ 及び $R^5$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表し、 $R^6$ は水素原子、炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基若しくはアラルキル基または $CH_2-CH$ (OH) $-CH_2-N^+R^7R^8R^9\cdot Y^-$ を表し、 $R^7\sim R^9$ はそれぞれ独立して炭素原子数  $1\sim 2$ 4のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を表す。 $X^-$ 及び $Y^-$ は、それぞれ独立して陰イオンを表す。B101と表す。C10の整数を表す。)

 $R^3$ は、メチル基が好ましく、 $R^4$ 及び $R^5$ はそれぞれ独立してメチル基またはエチル基が好ましく、メチル基がより好ましい。 $R^6$ はメチル基、エチル基またはブチル基が好ましく、メチル基がより好ましい。 $R^7 \sim R^9$ はそれぞれ独立してメチル基またはエチル基が好ましく、メチル基がより好ましい。 $X^-$ 及び $Y^-$ で表される陰イオンとしては、それぞれ独立して塩素イオン、沃素イオンまたは臭素イオンが好ましい。BはBが好ましく、CはB1 C5 の整数が好ましく、B3 がより好ましい。

#### [0021]



エチル-N-メチルアンモニウムクロライド、N-(メタ)アクリロイルアミノプロピル -N, N-ジェチル-N-メチルアンモニウム=モノメチル硫酸塩、<math>N-[3-N'-1](メタ) アクリロイルアミノプロピルーN', N' -ジメチルアンモニウム $\}$  -2 -ヒド ロキシプロピル]-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライド、N-[3-N] -(yy) アクリロイルアミノプロピルーN', N' -ジエチルアンモニウム <math>-2-ドロキシプロピル]-N, N-トリメチルアンモニウムクロライド等のカチオン性基 を有する(メタ)アクリルアミド類等が挙げられる。

#### [0022]

なかでも、N-(メタ) アクリロイルオキシエチル-N, N, N-トリメチルアンモニ ウムクロライド、N- (メタ) アクリロイルアミノプロピル-N, N, N-トリメチルア ンモニウムクロライドが好ましく用いられ、特にN-(メタ)アクリロイルアミノプロピ ルーN、N、Nートリメチルアンモニウムクロライドが好ましい。

また、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)の共重合体に相当する構造は、例え ば、式(3)で表されるカチオン性基を有するビニル系単量体の前駆体を共重合させた後 に、カチオン化剤により、対応するカチオン基を有する構造に変換することにより得るこ とができる。

[0023]

【化5】

# $CH_2 = C(R^3) - CO(O)_b - (NH)_{1-b} - (CH_2)_c - NR^4R^5$ (3)

#### [0024]

(式中、 $R^3 \sim R^5$ 、b、cは式(2)におけるそれらと同義であり、好ましい範囲も同義 である。)

カチオン性ビニル単量体前駆体としては、例えば、N-(メタ)アクリロイルオキシエ チルーN,Nージメチルアミン、Nー(メタ)アクリロイルオキシエチルーN,Nージエ チルアミン等の三級アミンを有する(メタ)アクリル酸エステル類;N-(メタ)アクリ ロイルアミノプロピルーN、Nージメチルアミン、Nー(メタ)アクリロイルアミノプロ ピルーN、Nージエチルアミン等の三級アミンを有する(メタ)アクリルアミド類などが 挙げられる。

#### [0025]

カチオン化剤としては、メチルクロリライド等のアルキルハライド及び3-クロロ-2 -ヒドロキシプロピル-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライド等のカチオン基 含有カチオン化剤等が挙げられる。カチオン化反応は、例えば、重合体の溶液にカチオン 化剤を添加し、20~100  $\mathbb{C}$ 、1~20 時間の条件で行うことができる。

なお、カチオン性ビニル単量体またはその前駆体は、1種類を単独で用いても、2種類 以上を併用してもよい。

#### [0026]

共重合体中のカチオン性基を有するビニル系単量体(B)に相当する構造単位の含量は 、10~80重量%であることが好ましい。更に好ましくは20~70重量%、特に好ま しくは30~60重量%である。このカチオン性基を有するビニル系単量体(B)に相当 する構造単位は、毛髪化粧料中でアニオン界面活性剤が併用された場合、これとコンプレ ックスを形成し、共重合体を毛髪に付着しやすくするものと考えられる。カチオン性基を 有するビニル系単量体(B)に相当する構造単位を10重量%以上にすることにより、ア ニオン界面活性剤とより十分なコンプレックスを形成でき、例えば、洗髪時の濯ぎ時にな めらかさをより効果的に保つことができる。80重量%以下とすることにより、毛髪等へ の吸着力をより十分に保つことができるため、乾燥後のなめらかさ、サラサラ感をより効 果的に保つことができる。

#### [0027]

共重合体中には、更に他のビニル系単量体に由来する構造単位を含有させてもよい。但 出証特2005-3024353



し、共重合体中にアニオン性の官能基が存在すると前述のアニオン界面活性剤とのコンプレックス形成の障害となる場合があるので、アニオン性の官能基の少ないものが好ましく(例えば、全官能基の10%以下)、これを実質的に含まないものであれば更に好ましい。ここで、実質的に含まないとは、例えば、 $pH3\sim8$ においてアニオン性を示さないものをいう。他のビニル系単量体としては、炭素原子数 $1\sim22$ のアルコールと(メタ)アクリル酸とのエステルや、炭素原子数 $1\sim22$ のアルキルアミンと(メタ)アクリル酸とのアミド、エチレングリコール、1, 3-プロピレングリコール等と(メタ)アクリル酸とのモノエステル、更にはこのモノエステルの水酸基がメタノールやエタノール等でエーテル化されたエステル、(メタ)アクロイルモルホリンなどのノニオン性単量体や、ベタイン基含有(メタ)アクリルエステル、ベタイン基含有(メタ)アクリルアミドなどの両性単量体、アミンオキシド基含有(メタ)アクリルエステル、アミンオキシド基含有(メタ)アクリルアミドなどの半極性単量体、などが挙げられる。

#### [0028]

他のビニル系単量体に由来する構造単位の含有量は、本発明の趣旨を逸脱しない範囲内において適宜定めることができる。例えば、水溶性樹脂の溶解性や、毛髪化粧料に用いる場合にはコンディショニング効果等を阻害しない範囲で適宜定めることができる。したがって、共重合体中の30重量%以下が好ましい。

共重合体中の水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)に相当する構成単位、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)に相当する構成単位、およびその他ビニル系単量体に由来する構成単位の含有量は、水酸基やアミド結合部位のIR吸収や、水酸基やアミド結合部位、カチオン基に隣接するメチル基の $^1$  H - NMR、あるいはそれらの $^{13}$  C - NMR等により測定することが出来る。

#### [0029]

本発明の水溶性樹脂は、常温、すなわち25℃で、5重量%以上の濃度の水溶液を形成し得るもの、すなわち、5重量%以上の濃度の水溶液の透過率(550nm)が80%以上あり、水溶液が均一かつ安定のものであるのが好ましい。さらに好ましくは、20重量%以上の濃度の水溶液を形成し得るものである。

本発明に係る水溶性樹脂は、例えば、それぞれの構成単位を与える単量体またはその前 駆体を混合し、溶液重合、懸濁重合、乳化重合等の方法により共重合させた後、必要に応 じてカチオン化反応を行うことにより製造することができる。

#### [0030]

重合反応は親水性溶媒中で行うのが好ましい。親水性溶媒としては、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン等のケトン系溶媒、メタノール、エタノール、ロープロパノール、iープロパノール、nーブタノール、iーブタノール、secーブタノール等のアルコール系溶媒、水等が挙げられる。これらは単独で用いても、2種以上を併用してもよい。アルコール系溶媒または水を用いることが好ましい。

#### [0031]

重合開始剤としては、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル、2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)、2,2'-アゾビス(4-メトキシー2,4-ジメチルバレロニトリル)、ジメチルー2,2'-アゾビスイソブチレート、2,2'-アゾビス(2-メチルブチロニトリル)、1,1'-アゾビス(1-シクロヘキサンカルボニトリル)、2,2'-アゾビス(2-メチルーN-(2-ヒドロキシエチル)ープリピオンアミド)、2,2'-アゾビス(2-アミジノプロパン)二塩酸塩等のアゾ化合物、ベンゾイルパーオキシド、ジクミルパーオキシド、ジーt-ブチルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等の過酸化物、過硫酸塩、またはそのレドックス系など、特に限定することなく用いることができる。重合開始剤は全単量体に対して、0.01~5重量%の範囲で用いることが好ましい。

#### [0032]

重合反応は、例えば、窒素やアルゴン等の不活性ガス雰囲気下で、好ましくは $30\sim1$  20  $\mathbb{C}$ 、より好ましくは $40\sim100$   $\mathbb{C}$ で $1\sim30$  時間行うことができる。重合終了後は



、生成した共重合体を、溶媒留去、貧溶媒の添加など適宜の手段で反応液から単離するとよい。この共重合体はそのまま、または更に精製して本発明に係る毛髪化粧料等の製造に用いることができる。精製は再沈澱、溶媒洗浄、膜分離など、適宜の手段を必要に応じて組み合わせて行うことができる。

#### [0033]

本発明の共重合体の重量平均分子量は 5, 000~5, 000, 000が好ましい。より好ましくは 10, 000~2, 000, 000であり、更に好ましくは 20, 000~1, 000, 000である。重量平均分子量を 5, 000以上とすることにより、すすぎ時の感触が悪化しコンディショニング効果をより効果的に保つことができる。 5, 000, 00以下とすることにより、粘度を適度に保つことができ、製造上取り扱いがより容易になる。共重合体の重量平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィー(例えば、展開溶媒として、水/メタノール/酢酸/酢酸ナトリウムを用いる)により測定することができる。

#### [0034]

本発明の水溶性樹脂は、毛髪へのシリコンオイル吸着量を増加させ、シリコンオイル吸着助剤として用いうるが、毛髪のシリコンオイル吸着量が70pm以上であることが好ましく、100pm以上であることがより好ましい。

また、シリコンオイル吸着料は、5000ppm以下が好ましく、2000ppm以下がより好ましい。5000ppm以下とすることにより、乾燥後の毛髪がベタベタするのを抑止でき好ましい。

また、好ましくは、ブリーチ処理された毛髪のシリコンオイル吸着量が上記範囲である

#### [0035]

本発明の毛髪化粧料は、上記の方法で得られた水溶性樹脂を処方系内に所要量配合することにより調製することができる。毛髪化粧料中に含有される他の成分は特に限定されず、本発明の目的、効果を阻害しない範囲で配合することが可能である。具体的には、アニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤、非イオン界面活性剤、本発明の水溶性樹脂以外の水溶性高分子、カチオン性高分子、アニオン性高分子、ノニオン性高分、両性高分子、油分、パール化剤等である。

#### [0036]

例えば、シャンプー等に用いる場合は、上記方法で得られた水溶性樹脂を水に溶解させることにより調製することができる。この場合のアニオン界面活性剤の濃度としては、 $5\sim40$  重量%が好ましく、更に好ましくは $10\sim30$  重量%である。また、水溶性樹脂の濃度としては、 $0.05\sim5$  重量%が好ましく、更に好ましくは $0.1\sim1$  重量%である。アニオン界面活性剤及び水溶性樹脂を上記濃度範囲とすることにより、得られた毛髪化粧料中にアニオン界面活性剤と水溶性樹脂との複合体が形成され、洗髪や濯ぎの際にこの複合体が析出し、毛髪に付着することにより良好な指通り性を与える。

#### [0037]

アニオン界面活性剤の濃度を5重量%以上とすることにより、毛髪化粧料としての機能をより効果的に発揮でき、逆に40重量%以下とすることにより、粘度を適度に保つことができ、より扱い易くなる。水溶性樹脂の濃度を0.05重量%以上とすることにより、コンディショニング効果がより効果的に発現でき、指通り性等が向上する。

#### [0038]

アニオン界面活性剤としては、 $\alpha$ ーオレフィンスルホン酸塩、高級アルコール硫酸エステル塩、ポリオキシエチルアルキルエーテル硫酸エステル塩、パラフィンスルホン酸塩、ポリオキシエチレンアルキルエーテルカルボン酸エステル塩、アルキルスルホコハク酸塩、N-アシルー $\beta$ -アラニン塩、N-アシルグルタミン酸塩、アシルメチルタウリン酸塩等の毛髪化粧料に常用されているものを用いればよい。これらのアニオン界面活性剤の対イオンとしては、ナトリウム、カリウム、アンモニウム、トリエタノールアミン、ジエタノールアミンなどが挙げられる。なお、アニオン界面活性剤は複数種を併用してもよい。



#### [0039]

毛髪化粧料中に配合することのできる、その他の任意成分を下記に例示する。

カチオン性界面活性剤として、ステアリルトリメチルアンモニウムクロライド、ベヘニ ルトリメチルアンモニウムクロライド等が挙げられる。カチオン界面活性剤を配合するこ とにより感触を向上させることができる。カチオン性界面活性剤は、0.1~2重量%含 有させることが好ましい。

非イオン界面活性剤として、アルカノールアミド、グリセリン脂肪酸エステル、ポリオ キシエチレン硬化ヒマシ油、ポリオキシエチレンアルキルエーテル等が挙げられる。両性 界面活性剤として、アルキルアミドプロピルベタイン、アルキルカルボキシベタイン、ア ルキルスルホベタイン等が挙げられる。非イオン界面活性剤は、1~10重量%含有させ ることが好ましい。

#### [0040]

本発明の水溶性樹脂以外の水溶性高分子として、メチルセルロース、ヒドロキシメチル セルロース等が挙げられる。カチオン性高分子として、カチオン変性セルロースエーテル 誘導体、ポリジメチルジアリルアンモニウムハライド、ジメチルジアリルアンモニウムハ ライドとアクリルアミドのコポリマー等が挙げられる。また、アニオン性高分子として、 アクリル酸誘導体(ポリアクリル酸及びその塩、アクリル酸・アクリルアミド・アクリル 酸エチル共重合体及びその塩等)、メタクリル酸誘導体、クロトン酸誘導体等が、ノニオ ン性高分子として、アクリル酸誘導体(アクリル酸ヒドロキシエチル・アクリル酸メトキ シエチル共重合体、ポリアクリルアミド等)、ビニルピロリドン誘導体(ポリビニルピロ リドン、ビニルピロリドン・酢酸ビニル共重合体等)が、そして両性高分子として、塩化 ジメチルジアリルアンモニウム誘導体(アクリルアミド・アクリル酸・塩化ジメチルジア リルアンモニウム共重合体、アクリル酸・塩化ジメチルジアリルアンモニウム共重合体等 ) 等が挙げられる。これらは、0. 1~1重量%含有させることが好ましい。

#### [0041]

油分として、高級アルコール、シリコン油、オリーブ油、ホホバ油、流動パラフィン、 脂肪酸アルキルエステル油等が挙げられる。なかでも、シリコン油を配合すると、乾燥後 のサラサラ感が向上するため特に有効であり、シリコン油としては不揮発性のポリジメチ ルシロキサン類を使用することが望ましい。油分は、0.1~3重量%含有させることが 好ましい。

パール化剤として、脂肪酸エチレングリコール等、懸濁剤としてはポリスチレン乳化物 等が挙げられる。パール剤は、0.1~2重量%含有させることが好ましい。

#### [0042]

その他の成分として、動植物の天然エキス及びその誘導体、塩化ナトリウム等の無機塩 、可溶化剤(エタノール、エチレングリコール、プロピレングリコール等)、保湿剤(グ リセリン、ソルビトール、マルチトール、ジプロピレングリコール、1,3ーブチレング リコール、ヒアルロン酸等)、酸化防止剤、高級脂肪酸、増粘剤、金属封鎖剤(エデト酸 塩等)、pH調整剤、紫外線吸収剤、殺菌剤、防腐剤、色素、香料、起泡増進剤等が本発 明の効果を損なわない範囲で適宜配合できる。

#### 【実施例】

#### [0043]

以下、本発明を実施例を用いて更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を越えない 限り以下の実施例により限定されるものではない。

#### <実施例1>

#### (共重合体(1)の製造)

還流冷却器、滴下ロート、温度計、窒素ガス導入管及び撹拌装置を備えた反応器に蒸留 水300重量部、表1(共重合体(1))の単量体及び蒸留水100重量部の単量体混合 液を滴下ロートに仕込み、反応器を窒素置換したのち70℃まで加熱した。2,2'-ア ゾビス (2-アミジノプロパン) 二塩酸塩0.5重量部を反応器に投入後、単量体混合液 を1時間かけて滴下した。滴下終了後から4時間反応させたのち、80℃まで加熱して更



に2時間反応させた。

#### [0044]

得られた共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(装置:東ソー株式会社製、SC8010, SD8022, RI8020, C08011, PS8010、カラム:和光純薬工業株式会社 Wakopak (Wakobeads G-50) 、展開溶媒:水/メタノール/酢酸/酢酸ナトリウム=6/4/0.3/0.41) を用いて重量平均分子量の測定を行い、結果を表 1 に示した。

また、得られた共重合体の水溶性は、25で5重量%水溶液および20重量%水溶液 を調製し、その透過率(550nm、10mmガラスセル)を測定し、下記の規準に従って行った。これらの結果を表1に示した。

〇:80%以上

△:50%以上~80%未満

×:50%未満

[0045]

【表1】

											5%	20%
									重量平均	水溶性	水溶件	
	単受体(B)				単量体(A)			分子量	73 4514 1.1	74-714 (		
共重合	DMC	DMAP	DMAP	DAD	GMA	HEAA	NMAA	DMAP	HEA			
体		AAC	MAC	MAC	Arg			MAO		<u> </u>		
(1)	20	_				80			-	450000	0_	0
(2)	40	_	_		_	60	<b> </b> -	_		420000	0	0
(3)	60		_	_	_	40	_	****	bereni	360000	0	0
(4)	******	40		-uiu		60	_		,,,,,,,	400000	0	0
(5)	سنطر	· ·	40	_	-	60		_		300000	0	0
(6)	5	_	_		******	95		_	_	320000	0	0
(7)	90	_	_			10		, 40 <del>000</del>	Jun.	500000	0	0
(8)	****	,,,,,,,	_	40		60				120000	0	0
(9)					40	60	_	-		280000	0	0
(10)	-	40				-	60		_	300000	0	0
(11)			40	_		_	_	60	_	320000	0	0
(12)		40			_				60	100000	0	0

#### [0046]

DMC:N-メタクリロイルオキシエチル-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライド

DMAPAAC:N-アクリロイルアミノプロピル-N, N, N-トリメチルアンモニウムクロライ

F

DMAPMAC:N-メタアクリロイルアミノプロピル<math>-N, N-トリメチルアンモニウムクロ

ライド

DADMAC:N, N-ジメチル-N, N-ジアリルアンモニウムクロライド

GMAArg:L-アルギニンとメタクリル酸グリシジルとの反応物

HEAA:N-ヒドロキシエチルアクリルアミド

NMAA:Nーメチロールアクリルアミド

DMAPMAO:N-メタクリロイルアミノプロピル-N, N-ジメチルアミンオキシドHEA:ヒドロキシエチルアクリレート

#### [0047]

#### (毛髪化粧料の調製)

表2に記載の樹脂として共重合体(1)を用い、この組成を有するシャンプーを調製した。調製は、まず、シリコン油以外を混合した後、その混合物にシリコン油を配合することにより行った。調製したシャンプーを用いて以下に述べる方法により、泡立ち、すすぎ



時のなめらかさ、乾燥後のサラサラ感、乾燥後の柔軟性、シリコン油吸着量を評価した。

#### [0048]

【表2】

処方	固形分としての重量%			
樹脂	0.3			
アニオン界面活性剤 *1	10			
ラウロイルアミドプロピルベタイン	5			
シリコーン油 *2	2			
マーコート550 *3	0.5			
ステアリルトリメチルアンモニウムクロライド*4	1			
蒸留水	残部(計100)			

- \*1 ポリオキシエチレン(3)ラウリルエーテル硫酸ナトリウム LES-Na(ライオン社製)
- \*2 シリコーン油エマルションBY22029 (東レダウコーニング社製:濃度50%)
- \*3 ジメチルジアリルアンモニウムハライドとアクリルアミドのコポリマー(メルク社製)
- \*4 ステアリルトリメチルアンモニウムクロライドアーカードT-28(ライオンケミカル社製)

#### [0049]

(毛髪化粧料の評価)

上記の方法によって得られた毛髪化粧料を、後述の方法にて評価した。毛束として未処理毛を使用した際の評価結果を表3に示し、ダメージ毛を使用した際の評価結果を表4に示した。

#### [0050]

<実施例2~9>

(共重合体(2)~(9)の製造)

表1 (共重合体(2)~(9)) に記載の単量体組成を用いたこと以外は、共重合体(1)の製造と同様にして共重合体(2)~共重合体(9)を製造した。得られた共重合体の重量平均分子量を表1に示した。

(毛髪化粧料の調製及び評価)

実施例 1 に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表 3 、表 4 に示す。

#### [0051]

<実施例10>

(共重合体(10)の製造)

表1(共重合体(10))に記載の単量体組成を用い、初期に反応器に入れる蒸留水量を500重量部としたこと以外は、共重合体(1)の製造と同様にして共重合体(10)を製造した。

得られた共重合体の重量平均分子量を表1に示した。

(毛髪化粧料の調製及び評価)

実施例1に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表3、表4に示す。

[0052]

<比較例1>

(共重合体(11)の製造)

表1 (共重合体(11)) に記載の単量体組成を用いたこと以外は、共重合体(1)の 製造と同様にして共重合体(11)を製造した。得られた共重合体の重量平均分子量を表 1に示した。

(毛髪化粧料の調製及び評価)

実施例1に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表3、表4に示す。



[0053]

<比較例2>

(共重合体(12)の製造)

表1(共重合体(12))に記載の単量体組成を用いて、溶媒としてエタノールを使用し、重合開始剤としてジメチルー2,2'ーアゾビスイソブチレートを使用したこと以外は、共重合体(1)の製造と同様にして共重合体(12)を製造した。得られた共重合体は蒸留水を添加しエタノールを留去することにより水溶液にした。得られた共重合体の重量平均分子量を表1に示した。

(毛髪化粧料の調製及び評価)

実施例1に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表3、表4に示す。

[0054]

<比較例3>

(毛髪化粧料の調製及び評価)

表 2 に記載の樹脂としてカチオン化ヒドロキシエチルセルロース(カルゴン社製:  $\int R$  4 0 0)を用いたこと以外は、実施例 1 に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表 3 、表 4 に示す。

[0055]

<比較例4>(標準)

(毛髪化粧料の調製及び評価)

表2に記載の樹脂を配合しなかったこと以外は、実施例1に記載の方法と同様に、毛髪化粧料の調製及び評価を行った。評価結果を表3、表4に示す。

[0056]

<評価方法>

各シャンプー組成物を、用意した毛束に塗布して下記項目をそれぞれ評価した。使用した毛束は、「未処理毛」として、「人毛黒髪(100%)根本揃え(未処理毛  $10g\times30cm$ ); (株) ビューラックス」を使用した。また、「ダメージ毛」として「未処理毛」を下記のブリーチ処理したものを使用した。ブリーチ処理は、ブリーチ剤として(株)ミルボン製プロマティスブレーブオキシタン 6.0 (過酸化水素 6% クリーム); 12g、(株)メロス化学製パウダーブリーチMR 2; 6g を混合したものを毛束 1 本に塗布し、 30 分放置したのち水洗し、更にポリオキシエチレン( 3 )ラウロイルエーテル硫酸ナトリウムを塗布して洗浄することにより行った。

[0057]

(1) 泡立ち

毛東10gを40Cの流水で水を含ませた後、過剰な水分を落とし、シャンプー1gを 塗布して泡立てる。このときの泡立ちの早さ及び生成した泡の細かさの程度を4段階で評価して点数付けした。

+2: 標準試料(樹脂未添加品)に比べて泡立ちの早さ、生成した泡の細かさ共に優れる

+1: 標準試料に比べて泡立ちの早さ、生成した泡の細かさのどちらかが優れる

0 : 標準試料と同程度

-1: 標準試料に比べて劣る

[0058]

(2) すすぎ時のなめらかさ

泡立ち評価の後、40℃の流水中で毛束をすすいだときの指通りのなめらかさ及びそのなめらかさの持続具合を4段階で評価した。

+2: 標準試料に比べてなめらかさに優れ、なめらかさが1分以上持続する

+1: 標準試料に比べてなめらかさ、持続性のどちらかが優れる

0 : 標準試料と同程度

-1: 標準試料に比べて劣る



#### [0059]

#### (3) 乾燥後のサラサラ感

すすぎ時のなめらかさ評価後の毛束を、23  $\mathbb{C}$ 、60 % R H の恒温室にて一晩乾燥させた後に、毛束のサラサラ感を 4 段階で評価した。

+2: 標準試料に比べてサラサラ感が著しく優れる

+1: 標準試料に比べてサラサラ感が優れる

0 : 標準試料と同程度

-1: 標準試料に比べて劣る

#### [0060]

#### (4) 乾燥後の柔軟性

サラサラ感を評価した毛束にて、乾燥後の柔軟性を4段階で評価した。

+2: 標準試料に比べてほとんどゴワツキを感じない

+1: 標準試料に比べてゴワツキは少ないが若干感じられる

0 : 標準試料と同程度

-1: 標準試料に比べて劣る

#### [0061]

#### (5) シリコン油吸着量

毛束10gを40 Cの流水で30 秒間濡らした後、水滴が落下しなくなるまで水を切り、シャンプー1gを塗布して櫛で1 分間、100 回とかして泡立てる。これを40 C の流水中で30 秒間濯いだ後一晩乾燥させる。この処理を2 回繰り返した後、毛髪に吸着したシリコン油を抽出して抽出液のNMR 測定(1H-NMR により、 $Si-CH_3$  のH を定量)により吸着量を評価した。

なお、抽出は毛束をクロロホルム/メタノール= 4 / 1 の溶媒に浸して超音波処理し、溶媒を減圧乾燥後、重クロロホルムに溶解し、内部標準としてテレフタル酸ジメチルを添加して濃度を求めた。

#### [0062]



### 【表3】

未処理毛での評価結果

	樹脂 (表2中)	泡立ち	すすぎ時の なめらかさ	乾燥後の <del>サラサラ</del> 感	乾燥後の 柔軟性	シリコーン油 吸着量 (ppm)
実施例1	共重合体 (1)	+2	+1	+2	+2	500
実施例2	共重合体 (2)	+2	+1	+2	+2	700
実施例3	共重合体 (3)	+2	+1	+2	+1	680
実施例4	共重合体 (4)	+2	+2	+2	+2	800
実施例5	共重合体 (5)	+2	+2	+2	+2	750
実施例6	共重合体 (6)	+1	+1	+1	+2	400
実施例7	共重合体 (7)	+2	+1	+2	+1	420
実施例8	共重合体 (8)	+2	+1	+1	+1	350
実施例9	共重合体 (9)	+2	+1	+1	+1	350
実施例10	共重合体(1 0)	+2	+2	+1	+1	400
比較例1	共重合体(1 1)	+2	+2	+2	+2	700
比較例2	共重合体(1 2)	0	-1	-1	1	280
比較例3	JR400	+2	+2	+1	-1	750
比較例4 (標準)	(無)	0	0	0	0	300

JR400: カチオン化ヒドロキシエチルセルロース

表中「(無)」は樹脂を配合しないことを表す。

[0063]



#### 【表 4】

#### ダメ―ジ毛での評価結果

	樹脂 (表2中)	泡立ち	すすぎ時の なめらかさ	乾燥後の サラサラ感	乾燥後の 柔軟性	シリコーン油 吸着量 (ppm)
実施例1	共重合体 (1)	+2	+1	+2	+2	200
実施例2	共重合体 (2)	+2	+1	+2	+2	300
実施例3	共重合体 (3)	+2	<del>.1</del> 1	+2	+1	250
実施例4	共重合体 (4)	+2	+2	+2	+2	400
実施例5	共重合体 (5)	+2	+2	+2	+2	300
実施例6	共重合体 (6)	+1	+1	+1	+1	120
実施例7	共重合体 (7)	+2	+1	+1	+1	150
実施例8	共重合体 (8)	+2	0	+1	+1	80
実施例9	共重合体 (9)	+2	+1	+1	0	90
実施例10	共重合体(1 O)	+2	0	+1	0	70
比較例1	共重合体(1 1)	+2	+1	0	+1	50
比較例2	共重合体(1 2)	0	1	-1.	-1	45
比較例3	JR400	+2	+1	0	-1	60
比較例4	(無)	0	0	0	0	50

#### [0064]

#### <結果の評価>

- 1) 総合的に評価すると、実施例  $1 \sim 5$  が最も好ましく、実施例 6 および 7 が次に好ましく、実施例  $8 \sim 1$  0 がその次に好ましいものが得られた。
- 2) 比較例 1 は、水溶性樹脂の製造にN-メタクリロイルアミノプロピル-N, N-ジメチルアミンオキシドを用いているため、水溶性樹脂の構造単位に水酸基を有していない。 そのため、ダメージ毛でのシリコン油吸着量が低く、乾燥後のサラサラ感が劣っている。
- 3) 比較例 2 は、水溶性樹脂の製造にヒドロキシエチルアクリレートを用いているため、水溶性樹脂の構造単位にアミド結合を有していない。そのため、未処理毛、ダメージ毛とも泡立ち、すすぎ時のなめらかさ、乾燥後のサラサラ感、乾燥後の柔軟性、シリコン油吸着量が劣っている。
- 4) 比較例3は、水溶性樹脂としてアミド結合を有していないカチオン化ヒドロキシエチルセルロースを用いているため、未処理毛、ダメージ毛とも乾燥後の柔軟性が劣っている
- 5) 比較例4 (標準試料) は、樹脂を配合していないので本発明の水溶性樹脂を配合した 毛髪化粧料に比べ未処理毛、ダメージ毛とも泡立ち、すすぎ時のなめらかさ、乾燥後のサ ラサラ感、乾燥後の柔軟性、シリコン油吸着量が劣っている。

#### [0065]

本発明の水溶性樹脂は、例えば、アニオン界面活性剤を主成分とする毛髪化粧料に用いた場合、この毛髪化粧料で処理された毛髪に、濯ぎの際の良好な指通り性、乾燥後のなめらかさ、サラサラ感、柔軟性等のコンディショニング効果を与える水溶性樹脂が提供され、本発明の工業的価値は顕著である。



【書類名】要約書

【要約】

【課題】例えば、アニオン界面活性剤を含有する毛髪化粧料等に用いたときに、コンディショニング効果を与える水溶性樹脂を提供する。

【解決手段】水酸基及びアミド結合を有するビニル系単量体(A)と、カチオン性基を有するビニル系単量体(B)とを含む単量体混合物の共重合体に相当する構造を有する水溶性樹脂。

【選択図】 なし



特願2005-016988

出願人履歴情報

識別番号

[000005968]

1. 変更年月日

2003年10月10日

[変更理由]

住所変更

住 所 氏 名 東京都港区芝五丁目33番8号

三菱化学株式会社